

12 **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

21 Anmeldenummer: 83107037.0

51 Int. Cl.³: **G 01 N 33/48**
G 01 N 27/46

22 Anmeldetag: 18.07.83

30 Priorität: 30.07.82 DE 3228542

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung:
 07.03.84 Patentblatt 84/10

84 Benannte Vertragsstaaten:
 AT DE FR GB IT NL SE

71 Anmelder: **SIEMENS AKTIENGESELLSCHAFT**
 Berlin und München Wittelsbacherplatz 2
 D-8000 München 2(DE)

72 Erfinder: **Preidel, Walter, Dr.**
 Ecklistunastresse 14
 D-8520 Erlangen(DE)

72 Erfinder: **Mund, Konrad, Dr.**
 Langenbrucker Weg 10
 D-8521 Uttenreuth(DE)

54 Vorfahren zur Bestimmung der Konzentration elektrochemisch umsetzbarer Stoffe.

57 Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Bestimmung der Konzentration von elektrochemisch umsetzbaren Stoffen in einer Lösung mittels einer eine Meßelektrode aufweisenden Meßzelle und stellt sich die Aufgabe, ein derartiges Verfahren in der Weise auszugestalten, daß eine empfindliche und über lange Zeit zuverlässige Bestimmung der Konzentration möglich ist. Die Erfindung sieht dazu vor, daß der Meßelektrode ein innerhalb eines Potentialintervalls zeitlich variierendes Potential aufgeprägt wird, daß diesem Potential eine Wechselspannung vorgegebener Amplitude und Frequenz überlagert wird, und daß wenigstens für eine Potentialstufe der Real- und/oder der Imaginäranteil der Impedanz ermittelt und daraus die Konzentration bestimmt wird. Das erfindungsgemäße Verfahren eignet sich insbesondere zur Bestimmung von Glucose in Körperflüssigkeiten.

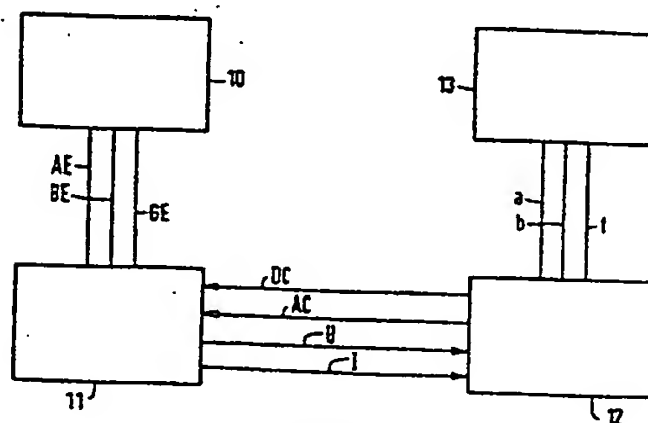


FIG 2

0101880

SIEMENS AKTIENGESELLSCHAFT
Berlin und München

Unser Zeichen
VPA 82 P 3228 E

5 Verfahren zur Bestimmung der Konzentration elektro-
chemisch umsetzbarer Stoffe

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Bestimmung der
Konzentration von elektrochemisch umsetzbaren Stoffen
10 in einer Lösung mittels einer eine Meßelektrode auf-
weisenden Meßzelle.

Die Bestimmung der Konzentration gelöster Stoffe, insbe-
sondere in Gegenwart störender Fremdsubstanzen, ist auf
15 vielen Gebieten von Bedeutung. Beispielhaft sei hierzu
die Bestimmung von Glucose in Körperflüssigkeiten, wie
Blut, genannt. Eine derartige Bestimmung ist insbe-
sondere bei Diabetikern erforderlich.

20 Die Diabetestherapie kann wesentlich verbessert werden,
wenn die Patienten fortwährend, d.h. bei einer konstan-
ten Basalrate, mit Insulin versorgt werden und wenn vor
den Mahlzeiten zusätzliche Insulindosen abgerufen
werden. Für dieses Prinzip sind bereits implantierbare
25 Pumpen entwickelt worden, die mit einem insulinge-
füllten Vorratsbehälter verbunden sind. Die Pumpen
werden dabei durch eine programmierbare Steuereinheit
geführt. Angestrebt wird jedoch ein geschlossener
Regelkreis, wozu aber ein Sensor benötigt wird, der
30 die Konzentration der Glucose im Blut des Patienten
ermittelt.

Zur Glucosebestimmung sind bereits implantierbare
elektrokatalytische Zuckersensoren bekannt. Derartige
35 Sensoren weisen eine Meßelektrode, beispielsweise aus

Platin, auf, vor der eine diffusionsbestimmende Membran angeordnet sein kann (siehe dazu: DE-OS 28 17 363).

Zur Glucosebestimmung wird der Meßelektrode dabei potentiostatisch ein Potentialprofil aufgeprägt, wobei
5 zwei Niveaus vorgegeben werden: Ein positives und ein negatives Potential. Beim positiven Potential wird die Meßelektrode reaktiviert, d.h. die auf der Elektrode befindlichen Reaktionsprodukte werden oxidiert. Wenn die Meßelektrode das negative Potential, d.h. das Meß-
10 potential, erreicht, wird der Strom integriert; die dabei ermittelte Ladung ist das Meßsignal, das der Glucosekonzentration zugeordnet wird. Bei den implantierbaren elektrokatalytischen Glucosesensoren bereitet es jedoch Schwierigkeiten, den Einfluß von Störfaktoren,
15 wie Harnstoff und Aminosäuren, die Bestandteil der Körperflüssigkeit sind, zu unterdrücken.

Aufgabe der Erfindung ist es, ein Verfahren zur Bestimmung der Konzentration von elektrochemisch umsetzbaren
20 Stoffen in einer Lösung mittels einer Meßelektrode aufweisenden Meßzelle in der Weise auszugestalten, daß eine empfindliche und über lange Zeit zuverlässige Bestimmung der Konzentration, auch in Gegenwart anderer Reaktanten, möglich ist.

25

Dies wird erfindungsgemäß dadurch erreicht, daß der Meßelektrode ein innerhalb eines Potentialintervalls zeitlich variierendes Potential aufgeprägt wird, daß diesem Potential eine Wechselspannung vorgegebener
30 Amplitude und Frequenz überlagert wird, und daß wenigstens für eine Potentialstufe der Real- und/oder der Imaginäranteil der Impedanz ermittelt und daraus die Konzentration bestimmt wird.

Vorzugsweise wird beim erfindungsgemäßen Verfahren der Realanteil und der Imaginäranteil der Impedanz ermittelt und zwar bei mehreren Potentialstufen.

- 5 Beim erfindungsgemäßen Verfahren wird, um ein hohes Maß an Informationen zu erhalten, der Gleichspannung eine Wechselspannung überlagert und quasi die Antwort des angesprochenen elektrochemischen Systems analysiert. Als Meßgröße erhält man die Impedanz in Form von deren
- 10 Real- und Imaginäranteil, und zwar in Abhängigkeit von der Wechselspannungsfrequenz und vom Potential. Somit ist es möglich, ein potentialabhängiges Impedanzspektrum der elektrochemischen Reaktion zu messen und die elektrischen Größen beispielsweise als Ersatzschalt-
- 15 bild für diese Reaktion zu beschreiben.

- Das erfindungsgemäße Verfahren eignet sich insbesondere zur Konzentrationsbestimmung von Glucose, Harnstoff und Aminosäuren in Flüssigkeiten, insbesondere Körper-
- 20 flüssigkeiten; bei den Aminosäuren wird dabei die Gesamtkonzentration ermittelt. Bei der Untersuchung von physiologischen Lösungen ist es auch möglich, die vorstehend genannten Stoffe nebeneinander, d.h. gleichzeitig zu bestimmen. Ferner eignet sich das erfindungs-
- 25 gemäße Verfahren auch zur Bestimmung der Konzentration von in Flüssigkeiten gelösten Gasen, insbesondere Sauerstoff und Chlor.

- Beim erfindungsgemäßen Verfahren wird der Meßelektrode
- 30 das Potential im allgemeinen mittels eines Potentiostaten aufgeprägt. Das Potential pendelt dabei zwischen zwei Grenzen, die sich nach den untersuchten Stoffen richten. So liegt beispielsweise bei der Bestimmung von Glucose, von Harnstoff und von Amino-
- 35 säuren der Potentialbereich zwischen dem Potential der

reversiblen Wasserstoffelektrode (H_{2rev}) und 1650 mV, bei der Bestimmung von Sauerstoff oder von Chlor wird folgender Potentialbereich gewählt:

$$250 \text{ mV} \leq H_{2rev} \leq 1450 \text{ mV}.$$

- 5 Allgemein richtet sich das jeweilige Potentialintervall nach der zu bestimmenden Substanz, nach den Begleitsubstanzen, nach der Art des Elektrodenmaterials und gegebenenfalls nach der vor der Meßelektrode befindlichen Membran.

10

Das Potential, d.h. das Grundprofil des Potentials, besteht beim erfindungsgemäßen Verfahren aus einer Anzahl von Stufen; diese Potentialstufen können voneinander den gleichen oder einen unterschiedlichen

- 15 Abstand haben. Dem Grundprofil wird dann eine Wechselspannung vorgegebener Amplitude und Frequenz überlagert. Die Amplitude soll dabei klein sein im Vergleich zur Intervallbreite des Potentials; sie beträgt vorzugsweise 10 mV, kann beispielsweise aber auch
- 20 Werte bis zu 100 mV annehmen. Die höchste nutzbare Frequenz liegt bei 10 kHz und ist durch die Doppelschichtkapazität der Elektrode sowie gegebenenfalls durch den Membranwiderstand vorgegeben. Die untere
- 25 Grenze der Frequenz wird durch die zulässige Zyklendauer bedingt.

Beim erfindungsgemäßen Verfahren wird für die einzelnen Potentialstufen der Real- und der Imaginäranteil der Elektrodenimpedanz ermittelt. Beide Anteile werden

- 30 dabei durch die Konzentration der in der Lösung vorhandenen Stoffe beeinflusst; zusätzlich ergibt sich auch noch ein Einfluß des Potentials. Wird nun eine Eichung durchgeführt und die Impedanz als Funktion der verschiedenen Potentiale bei fester Amplitude und
- 35 Frequenz bestimmt, so erhält man die Koeffizienten

eines Auswertungsschemas, anhand dessen die Konzentration der zu bestimmenden Stoffe ermittelt werden kann.

- 5 Wesentlich ist beim erfindungsgemäßen Verfahren, daß an die katalytische Aktivität der Meßelektrode keine erhöhten Anforderungen zu stellen sind. Voraussetzung ist allerdings, daß die Reaktanten an der Elektrode umgesetzt werden. Vorzugsweise wird bei diesem Verfahren eine Platinelektrode verwendet. Von Vorteil ist es beim erfindungsgemäßen Verfahren ferner, wenn vor der Meßelektrode eine Membran angeordnet wird. Diese Membran hat dann die Aufgabe, insbesondere große Moleküle, wie Eiweißstoffe, die stören können, von der Elektrode fernzuhalten und somit eine Umsetzung zu verhindern. Die Membran kann aber auch als Diffusionsbegrenzung für die durch sie hindurchdiffundierenden Stoffe dienen und auf diese Weise eine Vorselektierung von kleineren Molekülen bewirken.
- 20 Die der Meßelektrode vorgelagerte Membran, die einen hydrophilen Charakter besitzt, weist vorzugsweise eine Dicke $d < 50 \mu\text{m}$ auf. Darüber hinaus soll diese Membran einen möglichst kleinen Diffusionskoeffizienten besitzen; angestrebt wird ein Diffusionskoeffizient $D < 10^{-8} \text{ cm}^2 \cdot \text{s}^{-1}$. Zur Herstellung derartiger Membranen kann von Kunststoffen ausgegangen werden, die relativ hydrophobe Folien bilden; diese Kunststoffe werden dann durch geeignete Maßnahmen hydrophiliert.
- 30 Das erfindungsgemäße Verfahren ermöglicht die analytische Erfassung der an der Meßelektrode elektrochemisch reagierenden oder adsorbierten Stoffe. Mit diesem Verfahren können auch mehrere elektrochemisch wirksame Einzelkomponenten nebeneinander bestimmt werden. So
- 35

ist es beispielsweise möglich, die Konzentration von Glucose auch in Anwesenheit von Harnstoff und Aminosäuren zu ermitteln.

- 5 Wird beispielsweise bei der Bestimmung der Glucosekonzentration ($\gamma = 1$ Hz) lediglich die Kapazität der Meßelektrode für die Auswertung herangezogen, so ergibt sich für die Konzentration ein Meßfehler von etwa 20 %, wenn das Potentialintervall in elf äquidistante Potentialstufen eingeteilt wird und diese Potentialstufen gleichrangig ausgewertet werden. Werden für die Auswertung dagegen diejenigen Potentialstufen ausgewählt, die bei Variation der Konzentration die ausgeprägtesten Änderungen der Impedanz zeigen und
10 werden sowohl der Real- als auch der Imaginäranteil der Impedanz berücksichtigt, so kann der Meßfehler auf unter 10 % gesenkt werden.

- Anhand von Ausführungsbeispielen und Figuren soll die
20 Erfindung noch näher erläutert werden.

- Bei der Konzentrationsbestimmung entsprechend dem erfindungsgemäßen Verfahren gelangt ein elektrochemischer Sensor zum Einsatz, welcher eine Meßzelle, die
25 beispielsweise aus Polymethylmethacrylat besteht, aufweist. Innerhalb der Meßzelle befindet sich eine Meß- oder Arbeitselektrode (AE) aus Platin (aktive Fläche: beispielsweise ca. $0,1 \text{ cm}^2$), vor der gegebenenfalls eine Membran angeordnet ist. Die Membran besteht
30 beispielsweise aus Polytetrafluoräthylen, das mit quaternisiertem Benzylamin gegraftet ist; die Membran kann beispielsweise aber auch aus sulfoniertem Polysulfon bestehen. Auf der anderen Seite der Membran ist eine Gegenelektrode (GE), beispielsweise in Form
35 eines platiniierten Platinbleches, angeordnet. Die

Meßzelle, durch welche die die zu bestimmenden Stoffe enthaltende Lösung in einem geschlossenen Kreislauf geführt wird, ist schließlich noch mit einer Bezugselektrode (BE), beispielsweise in Form einer

- 5 Hg/Hg₂Cl₂-Elektrode, verbunden. Die Bezugselektrode kann, bezogen auf die Membran, auf der Seite der Gegenelektrode oder auf der Seite der Meßelektrode angeordnet sein. Im letzten Fall wird verhindert, daß die Bezugselektrode durch Verunreinigungen der Lösung
10 oder durch Bestandteile der Körperflüssigkeit geschädigt wird. Dies kann vorteilhaft auch dadurch vermieden werden, daß eine hochkapazitive Gegenelektrode verwendet wird, die gleichzeitig als Bezugselektrode dient.

15

- Beim Impedanzverfahren, wie das erfindungsgemäße Verfahren kurz auch bezeichnet wird, ist es für die Auswertung günstig, wenn der elektrochemischen Meßzelle, d.h. der Anordnung aus Meßelektrode und Membran,
20 ein Ersatzschaltbild zugeordnet wird und die elektrischen Größen dieses Ersatzschaltbildes dann meßtechnisch erfaßt werden. Das Ersatzschaltbild weist einen Widerstand R_1 und einen parallel dazu geschalteten Kondensator mit der Kapazität C_1 auf; diese Anordnung
25 aus Widerstand und Kondensator ist mit einem weiteren Widerstand R_0 in Reihe geschaltet (siehe Fig. 1). Das Ersatzschaltbild ändert sich in Abhängigkeit vom Potential an der Meßelektrode und in Abhängigkeit von der Konzentration; beispielsweise der Glucosekonzentration;
30 dabei ändern sich jedoch nur die Werte der elektrischen Größen, nicht aber deren Anordnung.

- Der Aufbau des Ersatzschaltbildes kann unmittelbar der Art und dem Verlauf der sogenannten Ortskurve entnommen werden. Die Ortskurve (in Gestalt eines Halbkreises)
35

ist eine Darstellung des Imaginäranteils der Impedanz gegen den Realanteil; unter Impedanz wird im übrigen der Scheinwiderstand in der Wechselstromtechnik verstanden. Der Zahlenwert der Impedanz ergibt sich aus dem Quotienten $U_{\text{eff}}/I_{\text{eff}}$. Bei einer rein sinusförmigen Spannung gilt:

$$U = U_0 \cdot \sin(\omega t + \varphi) \text{ und } U_{\text{eff}} = U_0 \cdot \sqrt{2}/2,$$

mit ω = Kreisfrequenz ($2\pi\gamma$), φ = Phasenverschiebung (zwischen Spannung und Strom) und U_0 = Amplitude; ent-

sprechendes gilt für den Strom I .

Der Realanteil der Impedanz ist definiert als

$$a = \frac{U_{\text{eff}}}{I_{\text{eff}}} \cdot \cos(\varphi),$$

der Imaginäranteil ist $b = \frac{U_{\text{eff}}}{I_{\text{eff}}} \cdot \sin(\varphi)$.

Wird nun die Impedanz als Funktion der Frequenz γ aufgenommen und dann in Form der Ortskurve dargestellt, so erhält man aus dem Kurvenverlauf Aufschluß über die Anordnung der elektrischen Größen (Widerstände und Kondensatoren) und aus den Zahlenwerten die elektrischen Werte der Elemente des Ersatzschaltbildes. Für das vorstehend beschriebene Ersatzschaltbild gilt dabei folgendes:

Bei hoher Frequenz: $R_0 = a$;

bei niedriger Frequenz: $R_1 = a$;

bei mittlerer Frequenz: $C_1 = \frac{1}{\omega \cdot b}$.

Wird die Impedanz in Abhängigkeit von der Frequenz für jede Potentialstufe einer - sich bei der Überlagerung von Dreieckspannungskurven mit Wechselstrom ergebenden - Potentialtreppe (siehe Fig. 1) zyklisch gemessen, so werden für die einzelnen Stufen die jeweiligen Widerstands- und Kapazitätswerte der elektrischen Größen des Ersatzschaltbildes erhalten. Eine Messung der Impedanz für viele Frequenzen erübrigt sich dabei dann, wenn zwei Einzelfrequenzen in der Ortskurve

günstig ausgewählt werden. In geometrischer Hinsicht bedeutet dies: Der Halbkreis ist dann gut zu konstruieren, wenn zwei genügend weit voneinander entfernte Punkte (des Kreisumfangs) bekannt sind.

5

Trägt man die Kapazität bzw. den Widerstand der einzelnen Potentialstufen gegen die Konzentration auf, so erhält man für bestimmte Potentialstufen eine Gerade; dies bedeutet, daß die Konzentration linear abhängig ist von der elektrischen Größe. Sind verschiedene Stoffe in der untersuchten Lösung vorhanden und machen sich diese Substanzen, was im allgemeinen der Fall ist, bei unterschiedlichen Potentialen bemerkbar, so ist auch eine Bestimmung sämtlicher Stoffe nebeneinander möglich.

15

Zur Bestimmung der elektrischen Größen der Meßelektrode (mit vorgelagerter Membran) dient beispielsweise ein Potentiostat. An den Eingang des Potentiostaten 11 werden, wie aus Fig. 2 ersichtlich, die sich zeitlich ändernde Gleichspannung (DC) und die zu überlagernde sinusförmige Wechselspannung (AC) gegeben. Diese beiden Spannungen können in der Gleichspannungsquelle bzw. im Oszillator eines Frequenzganganalysators 12 erzeugt werden. Die Antwort des elektrochemischen Systems, d.h. der Meßzelle 10, auf die Wechselspannung wird als Spannung zwischen Meßelektrode (AE) und Bezugselektrode (BE) vom y-Eingang abgenommen. Der Abgriff am Widerstand im Gegenelektrodenkreis (GE) dient zur Information über den Strom, gemessen über den x-Eingang. Aus den Eingangsgrößen I und U werden im Frequenzganganalysator die Effektivwerte der Spannung für die am Oszillator eingestellte Frequenz (sogenanntes Lock-in-Prinzip) sowie der jeweilige Phasenwinkel zur Oszillatorphase ermittelt. Aus den Werten für den

35

erfolgten im Potentialbereich von 0 bis 1650 mV. Die Aminosäuren gelangten dabei jeweils als Gemisch sämtlicher physiologischer Verbindungen zur Anwendung.

- 5 Bei den vorstehend beschriebenen Versuchen (2) war der Elektrolyt, d.h. die Tyrodelösung, mit einem N_2/CO_2 -Gemisch (95:5) gesättigt worden. Wird dieses Gemisch durch ein Preßluft/ CO_2 -Gemisch ersetzt, d.h. durch ein Gemisch aus O_2 , N_2 und CO_2 , so zeigt sich,
10 daß sich durch den Sauerstoffeinfluß Veränderungen im Potentialverlauf der a- und b-Werte ergeben. Es ist dadurch aber andererseits auch möglich, den Sauerstoffgehalt zu bestimmen.
- 15 Bei bestimmten Überwachungssystemen, beispielsweise in Vorrichtungen zur Eliminierung von Harnstoff (vgl.: DE-OS 30 40 470), ist es erforderlich, den Sauerstoff- und/oder Chlorgehalt zu ermitteln. Auch dies ist mit Hilfe des erfindungsgemäßen Verfahrens möglich. Dazu
20 werden Real- und Imaginäranteil der Impedanz von zwei Frequenzen an einer platiniierten Platinelektrode bei einer mit Wechselstrom überlagerten Potentialtreppe unter folgenden Bedingungen gemessen (die Messungen erfolgen ohne die Verwendung einer Membran):
25 Potential: $250 \text{ mV} \leq H_{2rev} \leq 1450 \text{ mV}$;
Potentialstufe: 120 mV (Dauer: 12 s);
Amplitude: 14 mV;
Frequenz: 3 Hz und 1 kHz (jeweils bei jeder
Potentialstufe).
- 30 Durch Auswertung der a- und b-Werte erhält man die Sauerstoff- bzw. Chlorkonzentration; Meßdauer: 5 min. Dabei zeigte sich, daß der maximale Fehler bei der Sauerstoffbestimmung 0,1 mg/dl beträgt, und zwar im Bereich von 0 bis 4,1 mg/dl, und derjenige bei der
35 Chlorbestimmung 2 mg/dl, im Bereich von 0 bis 23 mg/dl

(Elektrolyt: gepufferte 1 n KCl-Lösung).

Das erfindungsgemäße Verfahren bietet somit die Möglichkeit, die Konzentration von elektrochemisch an
5 einer Elektrode umsetzbaren Stoffen zu bestimmen.
Dabei kann die Bestimmung - aufgrund der vielen
Variationsmöglichkeiten - gut an das jeweilige System
angepaßt werden. So ist eine Änderung der Spannungs-
geschwindigkeit ebenso möglich wie eine (zusätzliche)
10 Änderung der Meßfrequenz. Ferner kann die Impedanz bei
einem Potential kurzzeitig nacheinander mit verschiedenen
Frequenzen gemessen werden. Es besteht dann
nämlich die Möglichkeit, bei geeigneter Wahl der
Frequenzen den Membranwiderstand und den Durchtritts-
15 widerstand voneinander zu trennen. Auf diese Weise
könnte bei der Auswertung eine im Lauf der Zeit erfol-
gende Veränderung des ohmschen Widerstandes der Membran
berücksichtigt werden. Die Lage des Potentialinter-
valls richtet sich beim erfindungsgemäßen Verfahren
20 im übrigen nach dem untersuchten System, und sie kann
durch zyklische voltametrische Untersuchungen leicht
bestimmt werden. Die Höhe der Potentialstufen wird
sich im allgemeinen nach dem Abstand der einzelnen
Potentiale voneinander und nach der für einen vollen
25 Meßzyklus angestrebten Zeit richten.

5 Patentansprüche

2 Figuren

Patentansprüche

1. Verfahren zur Bestimmung der Konzentration von elektrochemisch umsetzbaren Stoffen in einer Lösung
5 mittels einer eine MeBelektrode aufweisenden Meßzelle, dadurch gekennzeichnet, daß der MeBelektrode ein innerhalb eines Potentialintervalls zeitlich variierendes Potential aufgeprägt wird, daß diesem Potential eine Wechselspannung vorgegebener
10 Amplitude und Frequenz überlagert wird, und daß wenigstens für eine Potentialstufe der Real- und/oder der Imaginäranteil der Impedanz ermittelt und daraus die Konzentration bestimmt wird.
- 15 2. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß bei mehreren Potentialstufen der Real- und der Imaginäranteil der Impedanz ermittelt wird.
- 20 3. Verfahren nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß das Potential bei wenigstens einer Potentialstufe mit Wechselspannung verschiedener Frequenzen überlagert wird.
- 25 4. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß eine MeBelektrode aus Platin verwendet wird.
5. Verfahren nach einem oder mehreren der Ansprüche 1
30 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß vor der MeBelektrode eine Membran angeordnet wird.

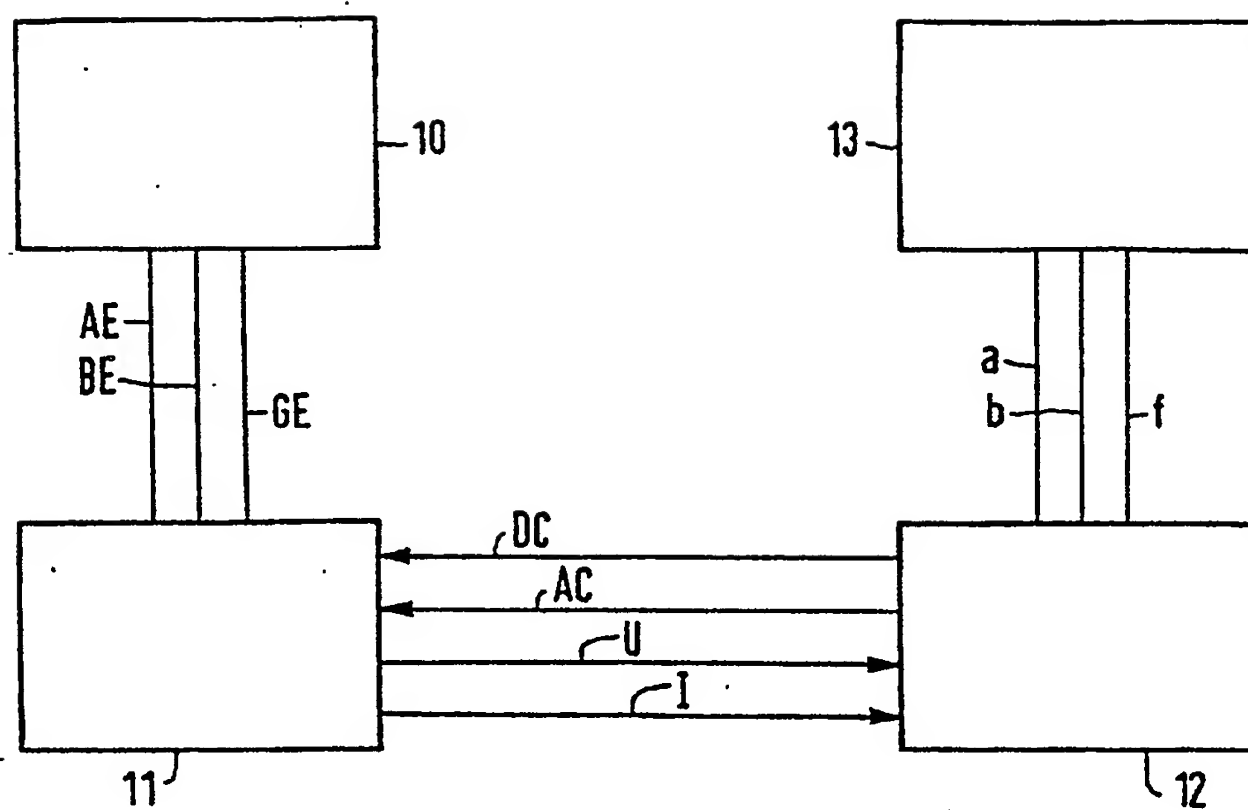


FIG 2

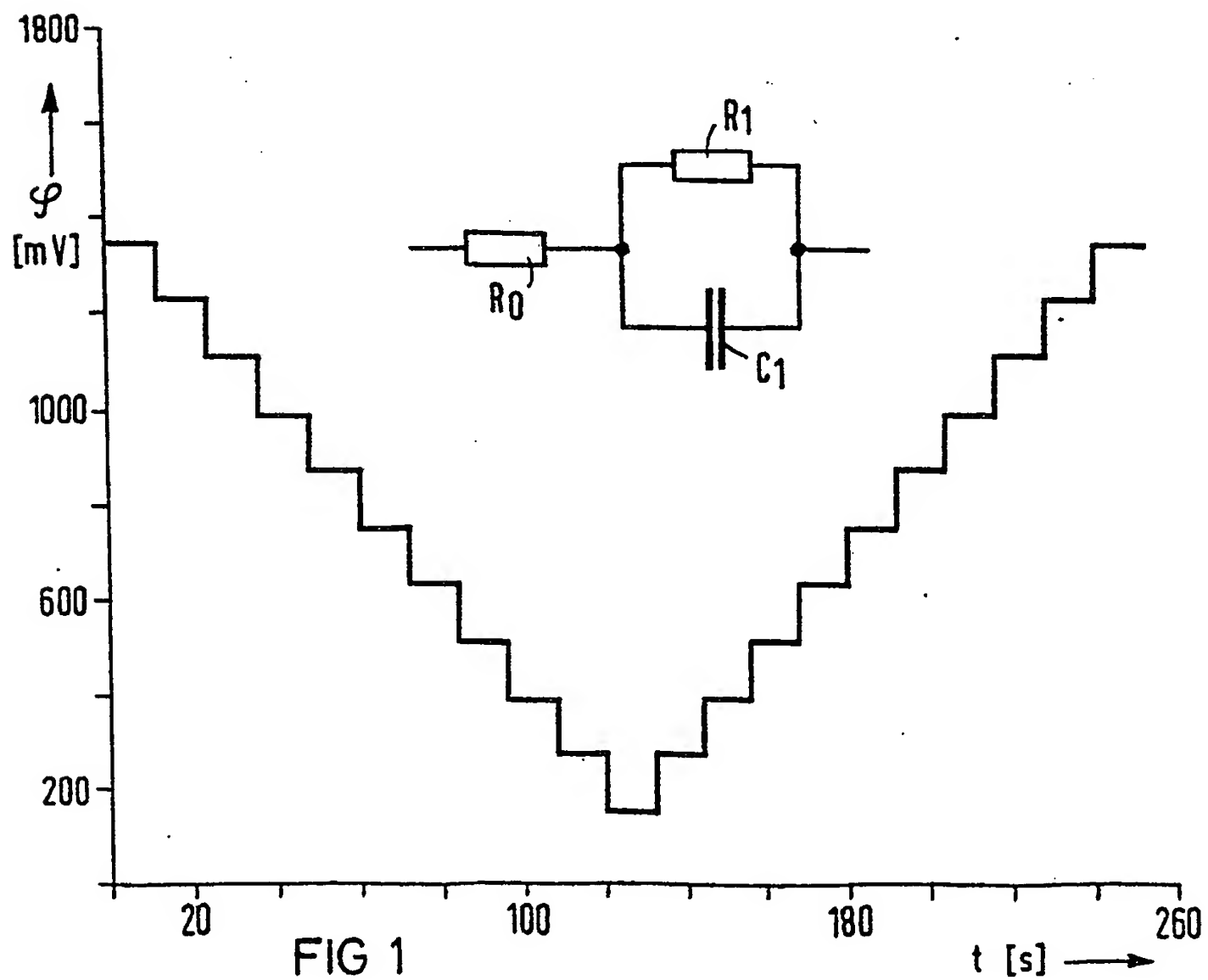


FIG 1

THOMSON
DELPHION

RESEARCH

PRODUCTS

INSIDE DELPHION

Log Out | Work Files | Saved Searches | My Account | Products

Search: Quick/Number Boolean Advanced Derwent

The Delphion Integrated View

Get Now: PDF | More choices...

Tools: Add to Work File: Create new Wor

View: Expand Details | INPADOC | Jump to: Top

Go to: Derwent

Email

Title:

EP0101880A2: Method of determining the concentration of electrocl transformablesubstances[German][French]

Derwent Title:

Determining concn. of constituents in body fluids - using measurement cell electrode in which AC-voltage is superimposed on impressed potential [Derwent Record]

Country:

EP European Patent Office (EPO)

Kind:

A2 Publ. of Application without search report (See also: EP0101880A3, EP0101880B1)

Inventor:

Preidel, Walter, Dr.;
Mund, Konrad, Dr.;

Assignee:

Siemens Aktiengesellschaft
News, Profiles, Stocks and More about this company

Published / Filed:

1984-03-07 / 1983-07-18

Application Number:

EP1983000107037

IPC Code:

G01N 33/48; G01N 27/46;

Priority Number:

1982-07-30 DE1982003228542

Abstract:

1. A method of determining the concentration of electrochemically transformable substances in a solution by means of a measuring cell having a measuring electrode, wherein the measuring electrode is impressed with a potential varying with time in potential steps within a potential interval and wherein this potential has superposed on it an alternating voltage of predetermined amplitude and frequency, and wherein at least for one potential step the real and/or the imaginary component of the impedance of the measuring electrode is determined and the concentration is determined therefrom.

INPADOC Legal Status:

Show legal status actions

Get Now: Family Legal Status Report

Designated Country:

AT DE FR GB IT NL SE

Family:

Show 7 known family members

Forward References:

Go to Result Set: Forward references (2)

PDF	Patent	Pub.Date	Inventor	Assignee	Title
	US5569591	1996-10-29	Kell; Douglas B.	University College of Wales Aberystwyth	Analytical or mon apparatus and m
			Kell;		

THIS PAGE BLANK (USPTO)